



## Graad 6

### Natuurwetenskappe & Tegnologie

### Week 1: Memorandum



#### Dinsdag, 21 April:

##### Praktiese opdrag 1:

1. Die koeldrankstroop het tussen in die water begin versprei, maar dit was baie stadig. Die koeldrankstroop het onder gelê en stadig begin versprei na die bokant. ( 'n Soortgelyke antwoord is aanvaarbaar. Slegs wat jy gesien het.)
2. Die koeldrankstroop se kleur het ligter geword en die water se deursigtigheid het nou 'n kleur begin kry.
3. Ja, ek kon die deeltjies sien deur die kleur wat verander het van die koeldrankstroop, asook die water.
4. Die koeldrankpartikels het aan die waterpartikels geheg en op hierdie manier tussen mekaar versprei. Daarom het die koeldrank ligter geword omdat dit aan die waterpartikels heg.

#### Donderdag, 23 April:

##### Aktiwiteit 4, bl. 59, No. 1-4

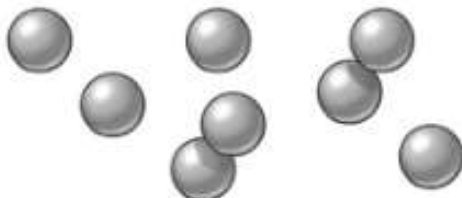
1.



Deeltjies in vaste stowwe



Deeltjies in vloeistowwe



Deeltjies in gasse

2. A = gas, B = Vaste stof, C = Vloeistof

3.

Vaste stof	Vloeistof	Gas
Vaste vorm kan nie verander nie	Neem die vorm van die houer aan	Neem die vorm van die HELE houer aan / vul die HELE houer
Deeltjies partikels kan nie verby mekaar beweeg nie	Deeltjies partikels kan verby mekaar beweeg	Deeltjies partikels kan verby mekaar beweeg
Kan nie saamgepers word nie	Kan nie saamgepers word nie	Kan saamgepers word
Vaste volume	Vaste volume	Nie vaste volume nie
Hoë digtheid	Medium digtheid	Lae digtheid

4. Rede 1 = C; Rede 2 = A; Rede 3 = B

**Hersiening van onderwerp 5, bl. 60**




**Wetenskapstaalaktiwiteit, No. 1-4**

1. partikels
2. vastestowwe  
vaste  
klein
3. vloeistowwe  
groter/groot
4. gasse  
groot

**Hersieningsaktiwiteit, No. 1**

a.

Vaste stof	Vloeistof	Gas
Vaste vorm kan nie verander nie	Neem die vorm van die houer aan	Neem die vorm van die HELE houer aan / vul die HELE houer
Kan nie saamgepers word nie	Kan nie saamgepers word nie	Kan saamgepers word
Vaste volume	Vaste volume	Nie vaste volume nie
Hoë digtheid	Medium digtheid	Lae digtheid

Deeltjies partikels kan nie verby mekaar beweeg nie	Deeltjies partikels kan verby mekaar beweeg	Deeltjies partikels kan verby mekaar beweeg
 <p>Deeltjies in vaste stowwe</p>	 <p>Deeltjies in vloeistowwe</p>	 <p>Deeltjies in gasse</p>

**b.** Hoe groter die spasies tussen mekaar is hoe meer kan die stof saamgepers word.